**LOS ÁTOMOS Y EL SISTEMA PERIÓDICO ACTIVIDADES DE REFUERZO R-04-06 04**

# **Colegio Parroquial “La Encarnación”.** DEPARTAMENTO DE FÍSICA Y QUÍMICA.

**FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS**

1. Formula los siguientes compuestos:
2. Óxido de cobre(II):
3. Sulfuro de plomo(II):
4. Dihidruro de calcio:
5. Ozono:
6. Bromuro de níquel(III):
7. Dióxido de carbono:
8. Óxido de hierro(III):
9. Peróxido de litio:
10. Dicloruro de pentaoxígeno:
11. Óxido de nitrógeno(V):
12. Pentasulfuro de difósforo:
13. Cloruro de calcio:
14. Hidruro de potasio:
15. Bromuro de cobre(I):
16. Diyoduro de trioxígeno:
17. Silano:
18. Tricloruro de dihierro:
19. Hidruro de cobalto(III):
20. Óxido de plata:
21. Cloruro de hidrógeno:
22. Bromuro de yodo(III):
23. Tetracloruro de carbono:
24. Yodano:
25. Difluoruro de bario:
26. Dihidruro de estaño:
27. Dióxido(2–) de níquel(II):